CONDUCTIVE PASTE

Publication number: JP7316474

Publication date:

1995-12-05

Inventor:

KODERA YOSHIAKI

Applicant:

SEKISUI FINE CHEMICAL CO LTD

Classification:
- international:

H05K1/09; C09D5/24; H01B1/00; H01B1/24; H05K1/09;

C09D5/24; H01B1/00; H01B1/24; (IPC1-7): C09D5/24;

H01B1/00; H01B1/24; H05K1/09

- European:

Application number: JP19940108216 19940523 Priority number(s): JP19940108216 19940523

Report a data error here

Abstract of JP7316474

PURPOSE:To obtain a conductive paste which can give coating film having good adhesion to a printed board and being releasable from the board without using any solvent. CONSTITUTION:This paste comprises 100 pts.wt. polyvinyl butyral, 12-75 pts.wt. nonhalogenated plasticizer, 300-880 pts.wt. nonhalogenated solvent and 30-250 pts.wt. fibrous conductive material (e.g. a product obtained by treating potassium titanate whiskers with carbon).

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平7-316474

(43)公開日 平成7年(1995)12月5日

技術表示箇	FΙ	庁内整理番号	識別記号		(51) Int.Cl. ⁵
			PQW	5/24	C09D
		7244-5G	Α	1/00	H01B
			Α	1/24	
		7726-4E	Α	1/09	H05K
未請求 請求項の数3 OL (全 6 頁	农情查審				
000198798	(71)出願人		平6-108216	+	(21)出願番号
積水フアインケミカル株式会社					
大阪府大阪市北区西天満2丁目4番4号]23日	6年(1994)5月		(22)出願日
小寺 嘉秋	(72)発明者				
滋賀県草津市西草津2-3-31-5					
弁理士 大西浩	(74)代理人				
\					

(54)【発明の名称】 導電性ペースト

(57)【要約】

【目的】 ①塗膜の体積抵抗が各種の仮配線の用途に使用可能となるように十分低い、②ブリント基板への密着性がよい、③ブリント基板の配線に使用される金属を腐食させない、④溶剤を使用しないでプリント基板からの剥離が可能である、という性質を兼ね備えた塗膜を与え得る導電性ペーストを提供する。

【構成】 ボリビニルブチラール100重量部、分子中にハロゲンを含まない可塑剤12~75重量部、分子中にハロゲンを含まない溶剤300~880重量部及び繊維状導電材(例、チタン酸カリウムウイスカーのカーボン処理品)30~250重量部よりなる。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 ポリビニルブチラール100重量部、分 子中にハロゲンを含まない可塑剤12~75重量部、分 子中にハロゲンを含まない溶剤300~880重量部及 び繊維状導電材30~250重量部よりなることを特徴 とする導電性ペースト。

【請求項2】 請求項1記載の導電性ペーストにおい て、更に、ポリビニルブチラール100重量部に対し、 剥離性付与剤が3重量部以下添加されてなることを特徴 とする導電性ペースト。

【請求項3】 繊維状導電材が、シランカップリング処 理されたものである請求項1又は請求項2記載の導電性 ペースト。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、導電性ペーストに関 し、詳しくは、プリント基板の製造過程に於いて、仮配 線用の塗膜形成などに用いられ、所望の通電操作の終了 後、該塗膜が剥離されて使用される用途に、特に適した 導電性ペーストに関する。

[0002]

【従来の技術】プリント基板の製造過程に於いて、プリ ント基板の配線の断線検査をする場合、プリント基板の 配線のメッキ加工をする場合等の、プリント基板の配線 に通電操作をする場合には、全ての配線の端子部分同士 を接続した後、所望の通電操作を行い、目的とする操作 の終了後、接続された端子部分のプリント基板を切断し て製品を得ていた。しかし、この方法は、Φ全ての配線 の端子部分同士を接続するのは、煩雑である、②端子部 分のプリント基板を切断するので、製品効率が悪い、等 30 の問題点があり、その改良が望まれていた。

【0003】本発明者は、との問題点に着目し、従来、 電子部品の導電層形成等に使用されている導電性ペース トを、プリント基板の配線部同士が該ペーストによって 接続されるように塗布して塗膜を形成させると、該塗膜 がプリント基板の配線部同士を通電させるための仮配線 として働くので、この状態で所望の通電操作を行った 後、この塗膜を剥離すれば、上記の問題点の解決になる ことに想到した。

に使用できないか検討してみた。

【0005】従来の導電性ペーストは、導電性粉末、有 機バインダー、添加剤及び溶剤とからなるものであり、 有機バインダーとしては、

②熱硬化性樹脂を主成分とし、時には、ヒドロキシスチ レン系重合体などの熱可塑性樹脂を併用したもの(例え ば、特公平5-88902号公報、特開平5-3256 34号公報、特開平5-325635号公報等)、

②ポリーP−ヒドロキシスチレン樹脂とエポキシ樹脂と からなるもの(特公平6-897号公報)、

③塩化ビニル/酢酸ビニル共重合体(積水化学工業社 製、商品名「DSコート」)、 等のものがあった。

【0006】上記の②のものは、ブリント基板との密着 性が強く、かつ、塗膜がもろいため、使用後の塗膜を剥 離できない。上記の②のものは、塗膜を溶剤で膨潤又は 溶解すれば剥離可能なものであるが、剥離時の溶剤対策 が必要であり、また設備化も容易でない。上記30のもの は、弱電気関係の各種部品の保護や、ガラスや金属の表 面の防塵、帯電防止、静電破壊防止等に有効なコート剤 として市販されているものであり、溶剤を使わずに塗膜 の剥離が可能である、という特徴を有しているが、バイ ンダーとして、分子中に塩素を含む樹脂を使用している ので、プリント基板の配線に使用される金属を腐食させ る問題があり、また、塗膜の体積抵抗が10°Ω・cm 以上であり、帯電防止又は静電破壊防止用途には使える が、前記のような仮配線用には使用できない。従って、 従来の導電性ペーストには、前記の問題点の解決に使用 できるものは存在しない。

[0007] 20

【発明が解決しようとする課題】本発明は、前記の問題 点を解決するものであり、その目的は、①塗膜の体積抵 抗が各種の仮配線の用途に使用可能となるように十分低 い、②プリント基板への密着性がよい、③プリント基板 の配線に使用される金属を腐食させない、④溶剤を使用 しないでプリント基板からの剥離が可能である、という 性質を兼ね備えた塗膜を与え得る導電性ペーストを提供 することにある。

[8000]

【課題を解決するための手段】本発明の導電性ペースト は、ポリビニルブチラール100重量部、分子中にハロ ゲンを含まない可塑剤12~75重量部、分子中にハロ ゲンを含まない溶剤300~880重量部及び繊維状導 電材30~250重量部よりなる。

【0009】本発明に用いられるポリビニルブチラール は、ポリビニルアルコールのブチラール化により得られ たものであれば、出発原料がポリビニルアセテートであ ってもよい。ポリビニルプチラールとしては、ポリビニ ルアルコールの平均重合度が低くなると、塗膜強度がや 【0004】そこで、従来の導電性ペーストをこの用途 40 や弱くなり、また、高くなると、使い易い粘度を確保し ようとすると、固形分を小さくする必要があり、厚い塗 膜を得にくくなり、また、ブチラール化度が高くなる と、塗膜強度がやや弱くなるので、ポリビニルアルコー ルの平均重合度が350~1700、ブチラール化度が 60~75モル%及び残存アセチル量が1~4モル%の ものが好ましい。特に、好ましくは、ポリビニルアルコ ールの平均重合度が800~1000、ブチラール化度 が65~70モル%のものである。

> 【0010】本発明に用いられる可塑剤としては、分子 50 中にハロゲンを含まないものであれば、ポリビニルブチ

ラール用の可塑剤として公知のものがいずれも使用可能であり、例えば、トリエチレングリコールージー2ーエチルブチレート;トリエチレングリコールージー2ーエチルへキソエート;ジブトキシジエチレングリコールアジペート;アルキル基の炭素数が8以下の低級アルキルフタル酸エステル等が挙げられる。なお、ここでいうハロゲンとは、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素等のことをいち

【0011】可塑剤の配合量は、少ないと塗膜が硬く、裂け易くなり、多いと塗膜が柔らか過ぎて、配線の形成 10及び形状保持が困難になるので、ポリビニルブチラール 100重量部に対して、12~75重量部に限定される。例えば、ボリビニルブチラールとして、積水化学工業社製、商品名「エスレックBM-2」(ポリビニルアルコールの平均重合度830、ブチラール化度68モル%)を用いた場合、可塑剤としては、トリエチレングリコールージー2-エチルブチレートが最も好ましく、その配合量はポリビニルブチラール100重量部に対して、20~40重量部が好ましい。

【0012】本発明に用いられる溶剤としては、分子中 20 にハロゲンを含まず、ポリビニルブチラールを溶解するものであればいずれでもよい。例えば、エタノール/トルエン=1/1(重量)、イソプロパノール/n-オクタノール=1/1(重量)、メタノール/ブタノール=1/1(重量)等の混合溶剤又はアルコール類単独のものが挙げられる。

【0013】溶剤の配合量は、塗布性のよい粘度とする 点から、ポリビニルブチラール100重量部に対して、 300~880重量部に限定される。例えば、ポリビニ ルブチラールとして、前記の積水化学工業社製、商品名 「エスレックBM-2」を用いた場合、溶剤の配合量と しては、ポリビニルブチラール100重量部に対して、 300~700重量部が好ましい。

[0014]本発明に用いられる繊維状導電材としては、例えば、カーボン繊維又はカーボンで表面を処理した導電性ウイスカーが挙げられる。カーボンで表面を処理した導電性ウイスカーとしては、例えば、大塚化学社製、商品名「デントールーBK」(チタン酸カリウムウイスカーカーボン処理品)が挙げられる。繊維状導電材の繊維長としては、長すぎると、スクリーン印刷あるいはディスペンサーによる配線形成が困難となるので、5~100 μ m程度が好ましい。繊維状導電材が本発明に使用されるのは、少量で良好な導電性を得ることができるからである。

【0015】なお、粉末状の導電材である、例えば、金属粉、カーボン粉末、金属メッキブラスチック粒子、金属メッキ無機粉末等は、良好な導電性を得るためには多量に使用する必要があり、また、比重の大きいものについては、沈降し易いため、ベースト中に安定分散させるために超微粉(粒径が数μm以下)を選定する必要があ 50

り、繊維状導電材ほどは好ましくない。

[0016] 繊維状導電材の配合量は、要求される導電性に合わせ調整できるが、少ないと配線として使用できる導電性に到達せず、又、多いと塗膜の強度が弱くなり剥離できなくなるので、ポリビニルブチラール[100] 量部に対して、[30] 30~[25] 0 重量部に限定され、好ましくは、[5] 50~[25] 0 重量部である。

[0017] 本発明の導電性ペーストの製造方法は、特に、限定されないが、例えば、ポリビニルブチラールを溶媒に溶解し、これに可塑剤を混合したものを調製し、別途導電材を溶剤に分散させたものを調製し、それぞれの調製物を混合する方法が挙げられる。

【0018】本発明2の導電性ベーストは、本発明の導電性ベーストに、更に、ポリビニルブチラール100重量部に対し、剥離性付与剤が3重量部以下添加されてなる

【0019】本発明2で用いられる剥離性付与剤としては、例えば、酢酸マグネシウムや変性シリコーン等ポリビニルブチラールの水酸基をマスキングすると言われているものが挙げられる。

【0020】本発明2で用いられる剥離性付与剤の配合量は、多くなり過ぎると、基板との密着性が悪くなるので、ポリビニルブチラール100重量部に対し、3重量部以下とされるが、最適量はポリビニルブチラールの種類及び溶剤の種類によって異なり、残存〇H基の多いポリビニルブチラールを使用し、かつ、アルコール系の溶剤を多く使用した場合には多い方がよい。

[0021] 本発明3の導電性ペーストは、本発明又は本発明2における繊維状導電材が、シランカップリング処理されたものに限定されたものである。

【0022】本発明3で用いられるシランカップリング 剤は公知のものでよく、例えば、東レシリコン社製、商品名「TSL-8350」等が挙げられる。シランカップリング処理の方法は、シランカップリング剤を水で活性化したものを、導電性ペースト作製時の溶剤で希釈し、これに繊維状導電材を分散させて行えばよい。

【0023】本発明、本発明2および本発明3の導電性ベーストの使用方法は、例えば、ブリント基板の各配線間が該ベーストを介して接続されるように塗布し、室温または加熱して溶剤を蒸発させて、塗膜を形成させるととにより、仮配線し、所望の通電操作の終了後、該塗膜を剥離することによって行う。

[0024]

【作用】本発明の導電性ペーストにおいては、ポリビニルブチラールと可塑剤とが特定割合で配合されているので、得られる塗膜と基板との密着性と剥離性のバランスがとれたものとなっている。また、ハロゲンを含むものは一切配合されていないので、ブリント基板の配線に使用される金属を腐食させない。また、繊維状導電材が特定量配合されているので、得られる塗膜の体積抵抗が各

5

種の仮配線の用途に使用可能となるほどに十分低い。本 発明2の導電性ペーストにおいては、剥離付与剤が微量 添加されているので、得られる塗膜の基板からの剥離が 容易になる。本発明3の導電性ペーストにおいては、繊 維状導電材がシランカップリング処理されているので、 繊維状導電材の導電性ペースト中での分散性及び分散安 定性が向上し、導電性ペースト中で繊維状導電材が分離 沈降することがない。

[0025]

【実施例】以下、本発明の実施例を説明する。

【0026】実施例1~12、比較例1~7

表1及び表2に示すポリビニルブチラール100重量部を、表1及び表2に示す所定量の溶剤の3/4量に溶解し、表1及び表2に示す所定量の可塑剤を混合してA液とした。又、活性化したシランカップリング剤を表1及び表2に示す所定量の溶剤の1/4量に混合した溶液に繊維状導電材を分散させてB液とした。次いで、A液とB液を混合して導電性ベーストを製造した。なお、シランカップリング処理をしないものについては、B液作製時にシランカップリング剤を添加しなかった。

[0027]なお、表1及び表2に示した各材料及びその使用方法等は、以下の通りである。

ポリビニルブチラール

BM-2: 積水化学工業社製、商品名「エスレックBM-2」、ポリビニルアルコールの平均重合度830、ブチラール化度68モル%。

BL-S:積水化学工業社製、商品名「エスレックBL-S」、ポリビニルアルコールの平均重合度360、ブチラール化度73モル%。

BH-2: 積水化学工業社製、商品名「エスレックBH 30 -2」、ポリビニルアルコールの平均重合度 1700、 ブチラール化度 65 モル%。

【0028】可塑剤

3GH: トリエチレングリコールージー2-エチルブチレート

DOP: ジオクチルフタレート

溶剤

Et. /To. =1/1:エタノールとトルエンを重量 比で1/1で混合したもの。

IPA: イソプロパノール。

IPA/OA = 1/1: イソプロパノールと<math>n-オクタノールを重量比で1/1で混合したもの。

【0029】導電材

導電ウイスカー:大塚化学社製、商品名「デントールー BK」、チタン酸カリウムウイスカーカーボン処理品、 繊維長10~20μm。

カーボンブラック:日本イーシー社製、商品名「ケッキ エンブラック」、平均粒径30 μm。

【0030】また、表1及び表2において、剥離性付与 剤及びシランカップリング剤の欄に○で示したものは、 これを使用したことを、×で表したものは、これを使用 しなかったことを示す。

剥離性付与剤:酢酸マグネシウムの25重量%水溶液と変性シリコーン(信越化学社製、ポリエーテル変性シリコーンオイル)を、ポリビニルブチラール100重量部に対して、それぞれ2重量部と0.2重量部を併用して前述のA液に添加した。

【0031】シランカップリング剤: 東レシリコン社製、商品名「TSL-8350」を水で活性化したもの を、導電材の比表面積とTSL-8350の最小被覆面積をメーカーの技術資料より算定し、導電材の表面の全てをシランカップリング剤が被覆するような量を前述の B液に添加した。

【0032】比較例8

前述の従来の技術の項で説明した、積水化学工業社製、 商品名「DSコート」を導電性ペーストとして使用した。

【0033】性能評価

実施例1~12、比較例1~8の導電性ペーストを、以 70万法で性能評価し、結果を表3及び表4に示した。 粘度: JIS K-6833に準拠して行った。得られ た導電性ペーストを200mlのマヨネーズ瓶に採取 し、20±1℃の恒温水槽に3時間以上浸漬し、BM型 回転粘度計で測定した。

【0034】導電材の分散性:上記の粘度測定用試料を 測定前に導電材の沈降状態を観察し、以下の基準で評価 した。

〇:沈降していない。

△:一部沈降しているが、使用可能である。

×:多量に沈降し、使用不能である。

【0035】塗膜の密着性及び剥離性:ガラス板上に約0.3mm厚みで3cm×20cmの面積で塗布し、エタノール/トルエン=1/1溶剤使用のもの、イソブロバノール単独溶剤使用のもの及び比較例8の市販品については、室温で15分間放置乾燥して、塗膜を形成させ、イソプロパノール/n-オクタノール=1/1溶剤使用のものは、60℃で15分間ギャーオーブン中で乾燥して塗膜を形成させた。次いで、得られた塗膜の両端を指で掴んで塗膜を剥離し、剥離時の抵抗を官能検査

40 で、剥離時の塗膜の破れを肉眼観察でそれぞれ調べ、以下の基準で評価した。

塗膜の密着性

○:剥離時の抵抗が大きかった。

△:剥離時の抵抗は小さいが、剥離試験前に塗膜が剥離 してはいなかった。

×:剥離試験前に塗膜の一部が剥離していた。

塗膜の剥離性

〇:塗膜が破れずに剥離した。

△:塗膜が破れるが、剥離せずに残った塗膜を再度注意 50 して剥離すると、全ての塗膜を剥離できた。

6

7

x: 剥離しにくく、塗膜の一部又は全部が残ってしまった。

【0036】塗膜の体積抵抗:上記の、塗膜の密着性及び剥離性の試験によって剥離した塗膜を使用し、厚みを測定後、2cm×2cmのアルミ板の間に4cm²が挟まれるようにセットし、はみ出した塗膜を切り取った *

*後、デジタルマルチメーター(武田理研社製、「TR - 6841」)で、上下のアルミ板に触針し、その抵抗値を測定、計算により体積抵抗(Q・cm)を算出した。 【0037】

【表1】

(配合量は、重量部)

					実	ħ	ti	例				
			1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
,,,		BM-2	100	100	100	100	100			100	100	100
l	リビニル	BLS						100				
23	ーラール	BH-2							100			
	Mar dest	3 GH	15	25	60	2 5	25	20	37.5	25	25	25
可	塑剤	DOP										
J.	Et.	To. = 1/1	600	600	600	600	600	450	750			
溶	IPA									600	600	600
剤	I PA	/OA=1/1										
遵	溥	電ウイスカー	150	150	150	4 0	200	100	125	125	125	125
導電材	カーボ	ンブラック(粉体)										
4	刨離	生付与剤	×	×	×	×	×	×	×	×	0	0
	シラン	カップリング剤	0	0	0	0	0	0	0	×	×	0

[0038]

※ ※【表2】

(配合量は、重量部)

-			実力	値 例			比	較	例		
			1 1	12	1	2	3	4	5	6	7
ر بید	リビニル	BM-2	100	100	100	100	100	100	100	100	100
	トラール	BLS									
	-7-10	BH-2									
可	塑剤	3 GH		25	10	8 0	25	25	25	25	25
L.J	22119	DOP	25								
340	E t. /	To. =1/1			600	600	200	900	600	600	
溶	IPA		600								600
剤	I PA	/OA=1/1		600							
夢	溥智	電ウイスカー	125	125	150	150	150	150	15	300	
導電材	カーボ	ンプラック(粉体)									200
*	打離!	生付与剤	0	0	×	×	×	×	×	×	0
	シランカ	カップリング剤	0	0	0	0	0	0	0	0	0

【表3】

[0039]

			夷	*	ŧ.	例				
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
粘度(センチポイズ)	5 4 5	540	530	535	540	400	930	540	720	750
導電材の分散性	0	0	0	0	0	Δ	0	Δ	Δ	0
途膜の密着性	0	0	0	0	0	0	Δ	0	0	0
途膜の剝削性	0	0	Δ	0	0	Δ	0	0	0	0
体積抵抗 (Ω・cm)	10	10	10	10*	7	108	10°	10²	10²	10°

[0040]

* *【表4】

	実 b	包例		,	比	ŧ	女	例		
	11	12	I	2	3	4	5	6	7	8
粘度(センチポイズ)	450	950	550	520	1000	300	540	5 4 5	500	800
導電材の分散性	Δ	0	0	0	Δ	0	0	0	0	0
塗膜の密着性	Δ	0	×	0	0	0	0	0	0	0
塗膜の剝離性	0	0	0	×	0	0	0	×	0	0
体 微抵抗 (Ω · cm)	10°	102	10	10	10	1 0	104	5	104	104

[0041]

【発明の効果】本発明の導電性ペーストの構成は上記の 通りであり、ブチラール樹脂、可塑剤が特定量配合され ているので、プリント基板との密着性がよく、また、溶 剤を使用せずに剥離できる塗膜形成可能な導電性ベース トである。又、導電材として微細な繊維状導電材が特定 量配合されているので、配線として使用可能な導電性を 有する塗膜形成可能な導電性ペーストである。又、ハロ 基板の配線に使用される金属を腐食させない。従って、 容易に剥離可能な配線形成用導電性ペーストを提供する もので、エレクトロニクス分野、特にプリント基板製造 時の工程材料として有用である。さらに、従来の導電性 ペーストが使用されている用途、例えば、弱電気関係の 各種部品の保護や、ガラスや金属の表面の防塵、帯電防 止、静電破壊防止等に有効なコート剤としても有用であ

【0042】本発明2の導電性ペーストの構成は上記の 通りであり、本発明の効果を全て奏するとともに、剥離 付与剤が微量添加されているので、得られる塗膜の基板 からの剥離が更に容易になる。本発明3の導電性ベース ゲンを含むものは一切配合されていないので、ブリント 30 トの構成は上記の通りであり、本発明の効果を全て奏す るとともに、繊維状導電材がシランカップリング処理さ れているので、繊維状導電材の導電性ペースト中での分 散性及び分散安定性が更に向上し、導電性ペースト中で 繊維状導電材が分離沈降することがない。

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

07-316474

(43) Date of publication of application: 05.12.1995

(51)Int.Cl.

CO9D 5/24 HO1B 1/00

H01B 1/24 H05K 1/09

(21)Application number: 06-108216

(71)Applicant: SEKISUI FINECHEM CO LTD

(22)Date of filing:

23.05.1994

(72)Inventor: KODERA YOSHIAKI

(54) CONDUCTIVE PASTE

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain a conductive paste which can give coating film having good adhesion to a printed board and being releasable from the board without using any solvent. CONSTITUTION: This paste comprises 100 pts.wt. polyvinyl butyral, 12–75 pts.wt. nonhalogenated plasticizer, 300–880 pts.wt. nonhalogenated solvent and 30–250 pts.wt. fibrous conductive material (e.g. a product obtained by treating potassium titanate whiskers with carbon).

* NOTICES *

JPO and INPIT are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original

2.*** shows the word which can not be translated. precisely.

3.In the drawings, any words are not translated.

CLAIMS

[Claim(s)]
[Claim 1]Conductive paste consisting of polyvinyl-butyral 100 weight section, 12 to plasticizer 75 weight section which does not contain halogen in a molecule, 300 to solvent 880 weight section which does not contain halogen in a molecule, and 30 to fibrous conducting material 250 weight section.

[Claim 2] Conductive paste further characterized by coming to add three or less weight sections of detachability grant agents to polyvinyl-butyral 100 weight section in the conductive paste according to claim 1.

[Claim 3]The conductive paste according to claim 1 or 2 in which silane coupling processing of the fibrous conducting material is carried out.

[Translation done.]

* NOTICES *

damages caused by the use of this translation. JPO and IMPIT are not responsible for any

I. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.

2.**** shows the word which can not be translated.

3.In the drawings, any words are not translated.

DETAILED DESCRIPTION

Detailed Description of the Invention

relates to the conductive paste which fitted especially the use used by this coat exfoliating after printed circuit board, this invention is used for the coat formation for temporary wiring, etc., and Industrial Application] About conductive paste, in detail, in the manufacturing process of a he end of desired energizing operation. Description of the Prior Art]In carrying out energizing operation to the wiring of a printed circuit board in the case of carrying out the metal plating process of wiring of a printed circuit board in the manufacturing process of a printed circuit board when conducting inspecting disconnection desired energizing operation was performed, the printed circuit board of the connected terminal part was cut after the end of the operation made into the purpose, and the product had been of wiring of a printed circuit board, etc., After connecting the terminal parts of all the wiring, terminal part is cut, connecting the terminal parts of all wiring has bad product efficiency --obtained, however, this method -- ** -- since the complicated printed circuit board of ** there is a problem of ** and that improvement was desired.

[0004]Then, it was examined whether conventional conductive paste could be used for this use. [0003]If the wiring sections of a printed circuit board apply the conductive paste currently used printed circuit board energize, after performing desired energizing operation in this state, when problem, Since it worked as temporary wiring for this coat to make the wiring sections of a for conductive layer formation of electronic parts, etc. so that it may be connected by this 0005]Conventional conductive paste consists of conductive powder, an organic binder, an paste, and this invention person makes a coat form conventionally paying attention to this exfoliating this coat, it thought out to become solution of the above-mentioned problem. additive agent, and a solvent.

88902,B and JP,5-325634,A. There were what consists of ** Polly P-hydroxystyrene resin, such As an organic binder, use ** thermosetting resin as the main ingredients, and occasionally, What used thermoplastics, such as a hydroxystyrene system polymer, together. for example, JP,5as JP,5-325635.A, and an epoxy resin (JP,6-897,B), and things, such as ** VCM/PVC / vinyl acetate copolymer (the Sekisui Chemical Co., Ltd. make, trade name "DS coat").

is required for it, and equipment-izing is not easy for it, either. The thing of the above-mentioned Although it has the feature that exfoliation of a coat is possible, without using a solvent, There is weak coat, it cannot exfoliate the coat after use. The thing of above ** can exfoliate, if a coat is swollen or dissolved with a solvent, but the measure against a solvent at the time of exfoliation the resin which contains chlorine in a molecule is used as a binder, the volume resistance of a a problem which makes the metal used for wiring of a printed circuit board corrode, and since protection of several kinds of weak-electric-current mind-related parts, glass, or metal, the [0006]Strongly [adhesion with a printed circuit board], since the thing of above ** has the prevention from electrification, the prevention from an electrostatic discharge damage, etc. ** is marketed as a coating agent effective in protection against dust of the surface of

http://www4.ipdl.inpit.go.jp/cgi-bin/tran_web_cgi_ejje?atw_u=http%3A%2F%2Fwww4.i... 2008/03/07

coat is more than 10 4 omega-cm, and can use for the prevention from electrification, or an JP,07-316474,A [DETAILED DESCRIPTION]

electrostatic discharge damage prevention use, but. It cannot be used for the above temporary

Therefore, what can be used for solution of the aforementioned problem does not exist in conventional conductive paste.

The purpose for the use of various kinds of temporary wiring so that the volume resistance of ** the coat which has the character not making the metal in which the adhesion to a printed circuit coat may become usable, [low enough] ** Be in providing the conductive paste which can give board is used for good wiring of ** printed circuit board corrode, and in which it can exfoliate Problem(s) to be Solved by the Invention]This invention solves the aforementioned problem. from a printed circuit board without using ** solvent.

Means for Solving the Problem]Conductive paste of this invention consists of polyvinyl-butyral molecule, 300 to solvent 880 weight section which does not contain halogen in a molecule, and 100 weight section, 12 to plasticizer 75 weight section which does not contain halogen in a 30 to fibrous conducting material 250 weight section.

polyvinyl alcohol 350–1700, and the degree of butyral-izing is 1-4-mol % is preferred. An average degree of polymerization of polyvinyl alcohol is [800-1000, and the degree of butyral-izing] 65average degree of polymerization of polyvinyl alcohol becomes low, and it becomes high, Since [0009]A starting material may be polyvinyl acetate as long as a polyvinyl butyral used for this which will be easy to use if film strength will become a little weak as a polyvinyl butyral if an whose amount of 60-75-mol % and survival acetyl of an average degree of polymerization of invention is obtained by butyral-ization of polyvinyl alcohol. If it is going to secure viscosity becomes difficult to obtain a thick coat and the degree of butyral-izing becomes high, That film strength will become a little weak if it is necessary to make solid content small, and it 70-mol % especially preferably.

group is eight or less are mentioned. The halogen here refers to things, such as fluoride, chlorine, [0010]As a plasticizer used for this invention, if halogen is not included in a molecule, Are usable glycol horse mackerel peat; low-grade alkyl phthalic ester etc. whose carbon number of an alkyl triethylene glycol di-2-ethyl butyrate; triethylene glycol di-2-ethylhexoate; dibutoxydiethylenein what [each] are publicly known as a plasticizer for polyvinyl butyrals, For example, a bromine, and iodine.

are limited to 12 to 75 weight section to polyvinyl-butyral 100 weight section. For example, when polymerization [of polyvinyl alcohol] 830 and degree % of 68 mol of butyral-izing) are used as a [0012] Any may be sufficient as long as it dissolves a polyvinyl butyral as a solvent used for this and the loadings have 20 to 40 preferred weight section to polyvinyl-butyral 100 weight section. isopropanol/n-octanol = a thing partially aromatic solvents, such as methanol/butanol =1/[1/1 large, and formation of wiring and shape maintenance become difficult, loadings of a plasticizer [0011] Since a coat is hard when small, a coat is too soft when it becomes easy to split and is the Sekisui Chemical Co., Ltd. make and the trade names "S lek BM-2" (average-degree-ofpolyvinyl butyral, As a plasticizer, triethylene glycol di-2-ethyl butyrate is the most preferred, invention excluding halogen into a molecule. For example, ethanol/toluene =1/1 (weight), (weight) and] 1 (weight), or alcohols independent is mentioned.

[0013]Loadings of a solvent are limited to 300 to 880 weight section from a point made into good aforementioned Sekisui Chemical Co., Ltd. make and the trade names "S lek BM-2" are used as a polyvinyl butyral, as loadings of a solvent, 300 – 700 weight section is preferred to polyvinylviscosity of spreading nature to polyvinyl-butyral 100 weight section. For example, when the butyral 100 weight section.

processed the surface with carbon fiber or carbon is mentioned, for example. As a conductive whisker which processed the surface with carbon, the Otsuka Chemical Co., Ltd. make and the [0014] As a fibrous conducting material used for this invention, a conductive whisker which

preferred. It is because it can be come out of a little a fibrous conducting material being used for difficult as fiber length of a fibrous conducting material if too long, about 5–100 micrometers is mentioned, for example. Since screen-stencil or wiring formation by a dispenser will become trade names "dent roux BK" (potassium titanate whisker carbon processing article) are this invention and good conductivity can be obtained.

and in order to obtain good conductivity, and it is easy to sediment about what has large specific gravity, in order to carry out stable dispersion during a paste, it is necessary to select superfines particle diameter is several micrometers or less), and is not so desirable as a fibrous conducting [0015]A metal powder, carbon powder, metal metalized plastic particles, metal plating inorganic powder, etc. which are powdered conducting materials, Since it is necessary to use it so much material

and], it is limited to 30 to 250 weight section to polyvinyl-butyral 100 weight section, and is 50 conductivity demanded, Since intensity of a coat becomes weak and it becomes impossible to exfoliate when large [if small, conductivity which can be used as wiring will not be reached, :0016]Although loadings of a fibrous conducting material can be doubled and adjusted to to 170 weight section preferably.

limited, a polyvinyl butyral is dissolved in a solvent, what mixed a plasticizer to this is prepared, a thing which made a solvent distribute a conducting material separately is prepared, and a method 0017]Although a manufacturing method in particular of conductive paste of this invention is not of mixing each preparation thing is mentioned, for example.

[0018]As for conductive paste of this invention 2, conductive paste of this invention comes to add three or less weight sections of detachability grant agents to polyvinyl-butyral 100 weight section further.

and denaturation silicone, as a detachability grant agent used by this invention 2, for example is [0019]What is said to mask a hydroxyl group of polyvinyl butyrals, such as magnesium acetate mentioned.

[0022]A silane coupling agent used by this invention 3 may be publicly known, for example, Toray distribute a fibrous conducting material, and what is necessary is for a method of silane coupling detachability grant agent used by this invention 2 are made into three or less weight sections to [0021] Conductive paste of this invention 3 is limited to that by which silane coupling processing processing to dilute with a solvent at the time of conductive paste production what activated a Industries silicon company make, a trade name "TSL-8350", etc. are mentioned. It makes this polyvinyl-butyral 100 weight section, but. When it changes with a kind of polyvinyl butyral, and kinds of solvent, and a polyvinyl butyral with many residual OH radicals is used and many [0020]Since adhesion with a substrate will worsen if it increases too much, loadings of a of the fibrous conducting material in this invention or this invention ${\bf 2}$ was carried out. solvents of an alcohol system are used, more ones of the optimum amount are good. silane coupling agent with water, and just to perform it to it.

0023]The directions for conductive paste of this invention, this invention 2, and this invention 3, For example, it applies so that between each wiring of a printed circuit board may be connected via this paste, and a room temperature or by heating, evaporating a solvent and making a coat orm, temporary wiring is carried out and it carries out by exfoliating this coat after an end of desired energizing operation.

this invention 3, since silane coupling processing of the fibrous conducting material is carried out, [Function]In the conductive paste of this invention, since the polyvinyl butyral and the plasticizer combination of the fibrous conducting material is carried out, it is so low enough that the volume substrate which are obtained, and detachability. Since nothing containing halogen is blended, the resistance of the coat obtained becomes usable to the use of various kinds of temporary wiring. In the conductive paste of this invention 2, since a little exfoliation grant agents are added, the are blended with the specific ratio, it is what was able to balance the adhesion of the coat and metal used for wiring of a printed circuit board is not made to corrode. Since specific amount exfoliation from the substrate of the coat obtained becomes easy. In the conductive paste of the dispersibility and dispersion stability in the inside of the conductive paste of a fibrous http://www4.ipdl.inpit.go.jp/cgi-bin/tran_web_cgi_ejje?atw_u=http%3A%2F%2Fwww4.i.. 2008/03/07

JP,07-316474,A [DETAILED DESCRIPTION]

4/1 ページ

conducting material improve, and a fibrous conducting material does not carry out separation sedimentation in conductive paste.

Example]Hereafter, the example of this invention is described.

carry out silane coupling processing, a silane coupling agent was not added at the time of B liquid mixed, and it was considered as A liquid. The solution which mixed the activated silane coupling agent in 1/4 quantity of the solvent of the specified quantity shown in Table 1 and 2 was made example 7 Table 1 and 2 was dissolved in 3/4 quantity of the solvent of the specified quantity to distribute a fibrous conducting material, and it was considered as B liquid. Subsequently, A iquid and B liquid were mixed and conductive paste was manufactured. About what does not [0026]Polyvinyl-butyral 100 weight section shown in one to Examples 1-12 and comparative shown in Table 1 and 2, the plasticizer of the specified quantity shown in Table 1 and 2 was

[0027]Each material shown in Table 1 and 2, directions for use for the same, etc. are as follows. Polyvinyl-butyral BM-2: Sekisui Chemical Co., Ltd. make, trade name "S lek BM-2", averagedegree-of-polymerization [of polyvinyl alcohol] 830, and degree % of 68 mol of butyral-izing. 0028]Plasticizer 3GH: Triethylene-glycol di-2-ethyl-butyrate DOP:dioctyl-phthalate solvent BL-S: Sekisui Chemical Co., Ltd. make, trade name "S lek BL-S", average-degree-of-BH-2; Sekisui Chemical Co., Ltd. make, trade name "S lek BH-2", average-degree-ofpolymerization [of polyvinyl alcohol] 1700, and degree % of 65 mol of butyral-izing. polymerization [of polyvinyl alcohol] 360, and degree % of 73 mol of butyral-izing.

Et./To.=1/1: What mixed ethanol and toluene by the weight ratio at 1/1.

IPA: Isopropanol.

IPA/OA=1/1: What mixed isopropanol and n-octanol by the weight ratio at 1/1.

[0029]Conducting-material electric-conduction whisker. The Otsuka Chemical Co., Ltd. make and trade name "dent roux BK" potassium titanate whisker carbon processing article, 10–20 micrometers of fiber length.

Carbon black: The product made by Japanese EC, trade names "KEKKI ene black", the mean particle diameter of 30 micrometers.

[0030]In Table 1 and 2, it is shown that what meant in x that what was shown in the column of and denaturation silicone (the Shin-etsu chemicals company make, polyether modified silicone Detachability grant agent: To polyvinyl-butyral 100 weight section, the amount part of duplexs and 0.2 weight sections were used together, respectively, and the 25-% of the weight solution the detachability grant agent and the silane coupling agent by O used this did not use this. oil) of magnesium acetate were added in the above-mentioned A liquid.

minimum covering area of TSL-8350 were calculated from the engineering data of the maker, and quantity that a silane coupling agent covered all the surfaces of a conducting material was added trade names "TSL-8350" with water, The specific surface area of a conducting material and the [0031]Silane coupling agent: what activated Toray Industries silicon company make and the in the above-mentioned B liquid.

explained by the paragraph of the Prior art of the comparative example 8 above-mentioned were [0032]The Sekisui Chemical Co., Ltd. make and the trade names "DS coat" which were used as conductive paste.

[0033]The quality assessment of the conductive paste of the quality assessment examples 1-12 and the comparative examples 1-8 was carried out by the following methods, and the result was shown in Table 3 and 4.

Viscosity: It carried out based on JIS K-6833. The obtained conductive paste was extracted into a 200-ml mayonnaise bottle, and it was immersed in a 20**1 ** constant temperature bath for 3 hours or more, and measured with BM type rotation viscometer.

[0034]Dispersibility of a conducting material: Before measuring the above-mentioned sample for measurement of viscosity, the sedimentation condition of the conducting material was observed, and the following standards estimated.

O: it is not sedimenting.

**: It is usable although it is sedimenting in part.

http://www4.ipdl.inpit.go.jp/cgi-bin/tran_web_cgi_ejje?atw_u=http%3A%2F%2Fwww4.i.. 2008/03/07

JP,07-316474,A [DETAILED DESCRIPTION]

x: Sediment so much and use is impossible.

[0035]Adhesion and detachability of a coat : It applies in an area of 3 cm x 20 cm with about 0.3 of isopropanol independent solvent use, and the commercial item of the comparative example 8. mm thickness on a glass plate, About the thing of ethanol/toluene =1 $^{\prime}$ 1 solvent use, the thing - the thing of isopropanol/n-octanol = 1 / 1 solvent use --- 60 ** --- for 15 minutes --- aargh, it have been held with the finger, the coat was exfoliated, the resistance at the time of exfoliation carrying out neglect desiccation for 15 minutes at a room temperature, and making a coat form dried in oven and the coat was made to form Subsequently, the both ends of the obtained coat investigated by macro-scopic observation, respectively, and the following standards estimated. was investigated by the organoleptic test, the tear of the coat at the time of exfoliation was **: Although the resistance at the time of exfoliation was small, the coat had not exfoliated Adhesion [of a coat] 0: The resistance at the time of exfoliation was strong.

x: A part of coat had exfoliated before the friction test. before the friction test.

Detachability [of a coat] O: It exfoliated, without tearing a coat.

**: Although the coat was torn, when it was careful of the coat which remained without exfoliating again and exfoliated, all the coats have been exfoliated.

x: It was hard to exfoliate and a part or all of a coat remains.

:0036]Volume resistance of a coat : The coat which exfoliated by the examination of the above mentioned adhesion of a coat and detachability is used, After cutting off the coat which was set after measuring thickness so that 4-cm 2 might be inserted between aluminum boards (2 cm x 2 cm), and was protruded, by a multimeter (the Takeda Riken make, "TR-6841"). The sensing pin was carried out to the up-and-down aluminum board, and volume resistance (ohm-cm) was computed for the resistance by measurement and calculation.

Table 1]

(配合量は、重量期)

							· (See				-		
	10	100			2.5			009		125		0	0
	6	100			2.5			600		125		0	×
	8	100			25			009		125		×	×
	7			100	37.5		750			125		×	0
\$	9		100		2.0		450			100		×	0
	2	001			2.5		009			200		×	0
摇	4	100			2.5		009			40		×	0
聚	8	100			0.9		009			150		×	0
	2	001			2.5		009			150		×	0
	-	100			1.5		009			150		×	0
		BM-2	#UESUS	7+3-1 BH-2	3GH	M DOP	Et. /To. =1/1	IPA	IPA/0A=1/1	導電ウイスカー	カーボンブラック (粉体)	集牲仓与货	シランカップリング和
			ik i	7		2	1—	建 其	Ę	档1	64.45 1 \(\triangle \)	家	

[Table 2] [0038]

http://www4.ipdl.inpit.go.jp/cgi-bin/tran_web_cgi_ejje?atw_u=http%3A%2F%2Fwww4:i... 2008/03/07

(配合量は、重量却)

6/7 ページ

ı			実	新空			式	数	藍		
			-	12	1	2	3	4	5	9	7
1 5	1 1 1 1	BM-2	100	100	100	001	100	100	100	100	100
2 .	47.00	BLS									
7	177-W	BH-2									
l n		зсн		22	0	8 0	2.5	25	2.5	2.5	2 5
=	な	DOP	25								
	Et.	Et. /To. =1/1			009	009	200	900	600	009	
生 草	IPA		009								009
E	IPA	PA/0A=1/1		600							
-		導電ウイスカー	125	125	0 5 1	091	150	150	1.5	300	
幹		カーボンプラック (松体)									200
- DEC-	教権に	集性付与剂	0	Q	×	×	×	×	×	×	0
ı	ッランプ	シランカップリング和	0	0	0	0	0	0	0	0	0

[0033]

Table 3

			獣	相	.uesa	6 4				
	-	2	ø5	4	2	9	7	8	9	10
額(センチ・ゲング	545	540 530	530	535	540	400	930	540 400 930 540 720 750	720	750
導電材の分散性	0	0	0	0	0	٥	0	۵	۵	0
塗験の転着性	0	0	0	0	0	0	۷	0	0	0
数限の影響性	0	0	◁	0	0	Δ	0	0	0	0
体徵抵抗 (Q·cm)	1.0	10	10 10 10	101	7	10*	10"	10* 10* 10*	101	10

Table 4 [0040]

	実	插金			퐈	-	₩	塞		
	11	1.2	-	2	8	4	5	9	7	ھ
粘膜(センチボイズ)	450	950	550	520	450 950 550 520 1000 300 540 545	300	540	545	200	800
導電材の分散性	٥	0	0	0	۷	0	0	0	0	0
後職の宏雄性	⊲	0	×	0	0	0	0	0	0	0
塗膜の剝離性	0	0	0	×	0	0	0	×	0	0
体链 抵抗 (Ω·cm)	103	108 10	0 1	1.0	1.0	1.0	104	Ð	104	104

[0041]

combination of the fibrous conducting material detailed as a conducting material is carried out, it [Effect of the Invention] The composition of the conductive paste of this invention is as abovementioned, and since specific amount combination of butyral resin and the plasticizer is carried out, adhesion with a printed circuit board is good, and is conductive paste which can exfoliate is conductive paste which has conductivity usable as wiring and in which coat formation is without using a solvent and in which coat formation is possible. Since specific amount

possible. Since nothing containing halogen is blended, the metal used for wiring of a printed circuit board is not made to corrode. Therefore, the conductive paste for wiring formation which can exfoliate is provided easily, and it is useful as a process material at the time of an electronics field, especially printed circuit board production. It is useful also as a coating agent effective in protection against dust of the surface of protection of the use for which conventional conductive paste is used, for example, several kinds of weak-electric-current mind-related parts, glass, or metal, the prevention from electrification, the prevention from an electrostatic discharge damage, etc.

10042]The composition of the conductive paste of this invention 2 is as above—mentioned, and since a little exfoliation grant agents are added while doing all the effects of this invention so, the exfoliation from the substrate of the coat obtained becomes still easier. While the composition of the conductive paste of this invention 3 is as above—mentioned and doing all the effects of this invention so, Since silane coupling processing of the fibrous conducting material is carried out, the dispersibility and dispersion stability in the inside of the conductive paste of a fibrous conducting material improve further, and a fibrous conducting material does not carry out separation sedimentation in conductive paste.

[Translation done.]